Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/NL05/000220

International filing date: 23 March 2005 (23.03.2005)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP

Number: 2004-084054

Filing date: 23 March 2004 (23.03.2004)

Date of receipt at the International Bureau: 15 April 2005 (15.04.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in

compliance with Rule 17.1(a) or (b)



国 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2004年 3月23日

出

特願2004-084054

Application Number: [ST. 10/C]:

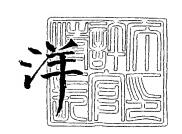
[JP2004-084054]

出 人

Applicant(s):

JSR株式会社 デーエスエム

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2005年 2月21日



【書類名】 特許願 P01551603 【整理番号】 【あて先】 特許庁長官 殿 【発明者】 東京都中央区築地五丁目6番10号 JSR株式会社内 【住所又は居所】 【氏名】 杉本 雅信 【発明者】 東京都中央区築地五丁目6番10号 J S R 株式会社内 【住所又は居所】 重本 建生 【氏名】 【発明者】 東京都中央区築地五丁目6番10号 ISR株式会社内 【住所又は居所】 【氏名】 小宮 全 【特許出願人】 000004178 【識別番号】 【氏名又は名称】 JSR株式会社 【特許出願人】 【識別番号】 303043450 デーエスエム アイピー アセット ビー ヴイ 【氏名又は名称】 【代理人】 【識別番号】 110000084 【氏名又は名称】 特許業務法人アルガ特許事務所 中嶋 俊夫 【代表者】 【選任した代理人】 【識別番号】 100068700 【弁理士】 【氏名又は名称】 有賀 三幸 【選任した代理人】 【識別番号】 100077562 【弁理士】 【氏名又は名称】 高野 登志雄 【選任した代理人】 【識別番号】 100096736 【弁理士】 中嶋 俊夫 【氏名又は名称】 【選任した代理人】 100089048 【識別番号】 【弁理士】 【氏名又は名称】 浅野 康隆 【選任した代理人】 【識別番号】 100101317 【弁理士】 【氏名又は名称】 的場 ひろみ 【選任した代理人】 【識別番号】 100117156 【弁理士】 村田 正樹 【氏名又は名称】 【選任した代理人】 100111028 【識別番号】 【弁理士】

山本 博人

【氏名又は名称】

【手数料の表示】

【予納台帳番号】

164232 【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

特許請求の範囲 1

【物件名】

明細書 1

【物件名】

要約書 1

【書類名】特許請求の範囲

【請求項1】

次の成分(A)、(B)及び(C):

(A) 分岐構造を有しその分岐による各分子鎖(以下、側鎖とする)の末端に水酸基を有し、側鎖の数平均分子量が500~2000であるポリオールと、ポリイソシアネートと、水酸基含有(メタ)アクリレートとから得られるウレタン(メタ)アクリレートオリゴマーであって、当該ポリオール由来の水酸基が残存しているウレタン(メタ)アクリレートオリゴマー 5~45質量%、

(B) 重合性単官能化合物

5~90質量%

(C) 重合開始剤

0.1~10質量%

を含有する液状硬化性樹脂組成物。

【請求項2】

硬化物の応力緩和時間が4分未満である請求項1記載の液状硬化性樹脂組成物。

【請求項3】

硬化物の23℃におけるヤング率が500MPa以上である請求項1又は2記載の液状硬化性樹脂組成物。

【請求項4】

成分(A)のポリオールが、一分子中に分岐による分岐鎖末端水酸基を3~6個有するものである請求項1~3のいずれか1項記載の液状硬化性樹脂組成物。

【書類名】明細書

【発明の名称】液状硬化性樹脂組成物

【技術分野】

[0001]

本発明は、液状硬化性樹脂組成物に関する。さらに詳しくは、光ファイバのセカンダリ 材又はテープ材、特にセカンダリ材の被覆材料として好適な液状硬化性樹脂組成物に関す る。

【背景技術】

[0002]

光ファイバの製造において、ガラスファイバを熱溶融紡糸した直後に、保護補強を目的として樹脂被覆が施される。この樹脂被覆としては、ガラスファイバの表面にまず柔軟な第一次の被覆層を設け、その外側により剛性の高い第二次の被覆層を設けた構造が知られている。また、これら樹脂被覆の施された光ファイバ素線を実用に供するため、平面上に数本例えば4本又は8本並べ、結束材料で固めて断面が長方形のテープ状構造にしたものが知られている。この第一次の被覆層を形成するための樹脂組成物をプライマリ材、第二次の被覆層を形成するための樹脂組成物をプライマリ材、第二次の被覆層を形成するための樹脂組成物をセカンダリ材、光ファイバ素線を束ねるための材料をテープ材と称している。

[0003]

セカンダリ材やテープ材の役割の一つは、下層のプライマリ材や石英ガラスファイバに外部からの負荷を伝えない強固な保護膜であることが挙げられる。そのため、室温以上のガラス転移点や高い剛性率を示すように設計される。しかし、製造過程でセカンダリ材やテープ材が塗布硬化される場合、冷却、硬化収縮等により硬化膜に残留応力を生じ、外部からの負荷を吸収することなく下層に伝えてしまうことがあり、それにより下層のプライマリ材に負荷をかけることになる。この負荷が一つの原因と考えられる現象に、プライマリ材を破壊してボイドを形成し、また、プライマリ材と石英ガラスが剥離する現象があり、伝送ロスの原因の1つと考えられる。

[0004]

従来、光伝送特性を維持しつつ、被覆層を薄肉化するために、応力緩和時間を規定した被覆光ファイバの発明(特許文献 1 参照)や、応力緩和性に優れた光ファイバ 1 次被覆層により耐久性を改善した発明(特許文献 2 参照)が知られている。しかし、これらはいずれも充分短い応力緩和時間を実現したものではないために、上記の技術的問題点は未解決であった。

また、1分子中に1個の分岐を有し、この分岐箇所から延びる3個の分子鎖末端のうち2個に(メタ)アクリル基を有し、残りの末端に(メタ)アクリル基を有さないポリウレタン(メタ)アクリレートオリゴマーを含有する液状放射線硬化型樹脂組成物が開示されている(特許文献3参照)が、この組成物により得られる硬化物の25 \mathbb{C} におけるヤング率は0. 1 kgf/mm 2 以下であり、この組成物はセカンダリ材として使用できない。

【特許文献1】特開平8-5877号公報

【特許文献2】特開2001-31731号公報

【特許文献3】特開2000-351818号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0005]

本発明の目的は、特にセカンダリ材の如き保護膜としての従来の特性を有していて、なおかつ、硬化膜中に残留応力を生じにくく、外部からの負荷を吸収しやすい硬化層を形成する液状硬化性樹脂組成物を提供することにある。

【課題を解決するための手段】

[0006]

本発明によれば、本発明の上記目的は、次の成分(A)、(B)及び(C):

(A) 分岐構造を有しその分岐による各分子鎖(以下、側鎖とする)の末端に水酸基を有

し、側鎖の数平均分子量が500~2000であるポリオールと、ポリイソシアネートと、水酸基含有(メタ)アクリレートとから得られるウレタン(メタ)アクリレートオリゴマーであって、当該ポリオール由来の水酸基が残存しているウレタン(メタ)アクリレートオリゴマー 5~45質量%、

(B) 重合性単官能化合物

5~90質量%

(C) 重合開始剤

0.1~10質量%

を含有する液状硬化性樹脂組成物により達成される。

【発明の効果】

[0007]

本発明の液状硬化性樹脂組成物の硬化体は、応力緩和時間が4分未満と短かく、プライマリ材に大きな負荷をかけることがなく、かつヤング率も十分に高いので、本発明組成物は光ファイバのセカンダリ材、テープ材、特にセカンダリ材として有用である。

【発明を実施するための最良の形態】

[0008]

本発明で用いる成分(A)ウレタン(メタ)アクリレートオリゴマーは、(a)分岐構造を有しその分岐による各分子鎖(以下、側鎖とする)の末端に水酸基を有し、側鎖の数平均分子量が500~2000であるポリオールと、(b)ポリイソシアネートと、(c)水酸基含有(メタ)アクリレートとから得られるウレタン(メタ)アクリレートオリゴマーであって、当該ポリオール由来の水酸基が残存しているウレタン(メタ)アクリレートオリゴマーである。当該ウレタン(メタ)アクリレートオリゴマーは、(a)特定のポリオール、(b)ポリイソシアネート及び(c)水酸基含有(メタ)アクリレートとを、当該(a)ポリオール由来の水酸基が残存するように原料モル比を調整して反応させることにより得られる。

[0009]

この反応としては、例えば(a)ポリオール、(b)ポリイソシアネート及び(c)水酸基含有(メタ)アクリレートを一括に仕込んで反応させる方法;(a)ポリオール及び(b)ポリイソシアネートを反応させ、次いで(c)水酸基含有(メタ)アクリレートを反応させる方法;(b)ポリイソシアネート及び(c)水酸基含有(メタ)アクリレートを反応させ、次いで(a)ポリオールを反応させる方法;(b)ポリイソシアネート及び(c)水酸基含有(メタ)アクリレートを反応させ、次いで(c)ポリオールを反応させ、最後にまた(c)水酸基含有(メタ)アクリレートを反応させる方法等が挙げられる。

[0010]

これらの化合物の反応においては、通常ナフテン酸銅、ナフテン酸コバルト、ナフテン酸亜鉛、ラウリル酸ジn-ブチルスズ、トリエチルアミン、1, 4-ジアザビシクロ〔2.2.2〕オクタン、2, 6, 7-トリメチル-1, 4-ジアザビシクロ〔2.2.2〕オクタン等のウレタン化触媒を、反応物の総量100重量部に対して0.01~1重量部用いるのが好ましい。また、反応温度は、通常10~90 $\mathbb C$ 、特に30~80 $\mathbb C$ で行うのが好ましい。

[0011]

本発明において(a)成分ポリオールは、分岐構造を有し、その分岐による各分子鎖(側鎖の末端に水酸基を有し、側鎖の数平均分子量が500~2000のものであり、例えば、グリセリン、あるいはソルビトールにエチレンオキサイド、プロピレンオキサイド、ブチレンオキサイドから選ばれる少なくとも1種類を開環重合したポリオール(a1)が好ましい。また、(a)成分として、(a1)とは異なる他のポリオール又はポリオールの混合物(a2)を(a1)成分に加えてさらに用いることができる。

[0012]

(a1) ポリオールの数平均分子量は、一つの側鎖あたり、好ましくは $500\sim200$ 0であり、さらに好ましくは $1000\sim1500$ である。また(a1) ポリオール自体の数平均分子量は、特に制限されないが、 $1500\sim12000$ 、さらに $2000\sim1000$ 、特に $2500\sim8000$ が好ましい。

[0013]

また(a1)ポリオールは、一分子中に分岐による分子鎖末端水酸基を3~6個有するものが好ましい。

[0014]

これらの市販品としては、例えば、第一工業製薬(株)製、旭硝子ウレタン(株)製三洋化成工業(株)製の「サニックスTP-400」、「サニックスGL-3000」、「サニックスGP-250」、「サニックスGP-400」、「サニックスGP-600」、「サニックスGP-1000」、「サニックスGP-3000」、「サニックスGP-3700M」、「サニックスGP-4000」、「サニックスGEP-2800」、「ニューポールTL4500N」等が挙げられる。

[0015]

これらのポリオール成分(a)は(a1)に加え複数の(a2)成分も組合せて用いることができる。

[0016]

また、(a2)成分であるポリオールは、(a1)以外の他のポリオール又はポリオー ルの混合物であればよく、例えば、脂肪族又は環式ポリエーテルジオール、ポリエステル ジオール、ポリカーボネートジオール、ポリカプロラクトンジオールなどが挙げられる。 これらのポリオールとしては各構造単位の重合様式には特に制限がなく、例えばランダム 重合体、ブロック重合体、グラフト重合体のいずれであってもよい。脂肪族ポリエーテル ジオールとしては、例えばポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコール、ポリテ トラメチレングリコール、ポリヘキサメチレングリコール、ポリヘプタメチレングリコー ル、ポリデカメチレングリコールあるいは二種以上のイオン重合性環状化合物を開環共重 合させて得られるポリエーテルポリオール等が挙げられる。上記イオン重合性環状化合物 としては、例えばエチレンオキシド、プロピレンオキシド、1,2-ブチレンオキシド、 ブテンー1ーオキシド、イソブテンオキシド、3,3-ビスクロロメチルオキセタン、テ トラヒドロフラン、2-メチルテトラヒドロフラン、3-メチルテトラヒドロフラン、ジ オキサン、トリオキサン、テトラオキサン、シクロヘキセンオキシド、スチレンオキシド 、エピクロルヒドリン、グリシジルメタクリレート、アリルグリシジルエーテル、アリル グリシジルカーボネート、ブタジエンモノオキシド、イソプレンモノオキシド、ビニルオ キセタン、ビニルテトラヒドロフラン、ビニルシクロヘキセンオキシド、フェニルグリシ ジルエーテル、ブチルグリシジルエーテル、安息香酸グリシジルエステル等の環状エーテ ル類が挙げられる。また、上記イオン重合性環状化合物と、エチレンイミン等の環状イミ ン類、βープロピオラクトン、グリコール酸ラクチド等の環状ラクトン酸、あるいはジメ チルシクロポリシロキサン類とを開環共重合させたポリエーテルポリオールを使用するこ ともできる。上記二種以上のイオン重合性環状化合物の具体的な組み合わせとしては、例 えばテトラヒドロフランとプロピレンオキシド、テトラヒドロフランと2-メチルテトラ ヒドロフラン、テトラヒドロフランと3-メチルテトラヒドロフラン、テトラヒドロフラ ンとエチレンオキシド、プロピレンオキシドとエチレンオキシド、ブテンー1ーオキシド とエチレンオキシド、テトラヒドロフラン、ブテンー1-オキシド、エチレンオキシドの 3元重合体等を挙げることができる。これらのイオン重合性環状化合物の開環共重合体は ランダムに結合していてもよいし、ブロック状の結合をしていてもよい。

[0017]

上記の如きポリエーテルポリオールは、例えばPTMG650、PTMG1000、PTMG2000 (以上、三菱化学 (株) 製)、PEG1000、ユニセーフDC1100、DC1800 (以上、日本油脂 (株) 製)、PPTG2000、PPTG1000、PTG400、PTGL2000 (以上、保土谷化学 (株) 製)、Z-3001-4、Z-3001-5、PBG2000A、PBG2000B (以上、第一工業製薬 (株) 製)等の市販品としても入手することができる。

[0018]

環式ポリエーテルポリオールとしては、例えばビスフェノールAのアルキレンオキサイ 出証特2005-3012743 ド付加ジオール、ビスフェノール下のアルキレンオキサイド付加ジオール、水添ビスフェノール下、水添ビスフェノールト、水添ビスフェノールトのアルキレンオキサイド付加ジオール、水添ビスフェノールトのアルキレンオキサイド付加ジオール、ハイドロキノンのアルキレンオキサイド付加ジオール、ナフトハイドロキノンのアルキレンオキサイド付加ジオール、アルトラハイドロキノンのアルキレンオキサイド付加ジオール、アントラハイドロキノンのアルキレンオキサイド付加ジオール、1,4ーシクロペキサンジオール及びそのアルキレンオキサイド付加ジオール、トリシクロデカンジメタノール、ペンタシクロペンタデカンジメタノール等が挙げられる。これらの中で、ビスフェノールAのアルキレンオキサイド付加ジオール、水添ビスフェノールAのアルキレンオキサイド付加ジオール、トリシクロデカンジメタノールが好ましい。これらのポリオールは、例えばユニオール DA400、DA700、DA1000、DB400(以上、日本油脂(株)製)、N162(第一工業製薬(株)製)、トリシクロデカンジメタノール(三菱化学(株)製

[0019]

ポリエステルポリオールとしては、ポリオールと二酸塩基とを反応して得られるポリエステルポリオールなどが挙げられる。上記ポリオールとしては、例えばエチレングリコール、ポリエチレングリコール、プロピレングリコール、ポリプロピレングリコール、テトラメチレングリコール、ポリテトラメチレングリコール、1,6 ーへキサンジオール、ネオペンチルグリコール、1,4 ーシクロへキサンジメタノール、3 ーメチルー1,5 ーペンタンジオール、1,9 ーノナンジオール、2 ーメチルー1,8 ーオクタンジオール等が挙げられる。また二塩基酸としては、例えばフタル酸、イソフタル酸、テレフタル酸、マレイン酸、フマール酸、アジピン酸、セバシン酸等を挙げることができる。市販品としてはクラポールP-2010、PMIPA、PKA-A、PKA-A2、PNA-2000(以上、(株)クラレ製)等が入手できる。

[0020]

また、ポリカーボネートポリオールとしては、例えばポリテトラヒドロフランのポリカーボネート、1, 6 - ヘキサンジオールのポリカーボネート等が挙げられ、市販品としてはDN-980、981、982、983(以上、日本ポリウレタン(株)製)、PC-800(米国PPG製)、PC-THF-CD(BASF製)等が挙げられる。

[0021]

[0022]

上記以外のポリオール(a 2)も数多く使用することができる。このようなポリオールとしては、例えばエチレングリコール、1, 4 ー ブタンジオール、1, 5 ー ペンタンジオール、1, 6 ー ヘキサンジオール、ネオペンチルグリコール、1, 4 ー シクロヘキサンジメタノール、ジシクロペンタジエンのジメチロール化合物、トリシクロデカンジメタノール、 β ー メチルー δ ー バレロラクトン、ヒドロキシ末端ポリブタジエン、ヒドロキシ末端水添ポリブタジエン、ヒマシ油変性ポリオール、ポリジメチルシロキサンの末端ジオール化合物、ポリジメチルシロキサンカルビトール変性ジオール等が挙げられる。

[0023]

また上記したようなポリオールを併用する以外にも、ポリオールとともにジアミンを併用することも可能である。このようなジアミンとしては、例えばエチレンジアミン、テトラメチレンジアミン、ヘキサメチレンジアミン、パラフェニレンジアミン、4,4,-ジ

アミノジフェニルメタン等のジアミンやヘテロ原子を含むジアミン、ポリエーテルジアミン等が挙げられる。

[0024]

上記ポリオール (a 2) のうち、ポリエーテルジオール、ビスフェノールAのアルキレンオキサイド付加ジオール及び水添ビスフェノールAのアルキレンオキサイド付加ジオールが好ましい。市販品ではPTMG650、PTMG1000、PTMG2000(以上三菱化学(株)社製)、ユニオールDA400、DA700、DA1000、DB400(以上日本油脂(株)製)、N1162(第一工業製薬(株)製)として入手できる。

[0025]

これら他のポリオール成分 (a 2) の数平均分子量は、 $300\sim5$, 000、好ましくは $300\sim2$, 000、さらに好ましくは $300\sim1$, 000である。

[0026]

(b) 成分のポリイソシアネートとしては、ジイソシアネートが好ましく、例えば、2 , 4-トリレンジイソシアネート、2,6-トリレンジイソシアネート、1,3-キシリ レンジイソシアネート、1,4-キシリレンジイソシアネート、1,5-ナフタレンジイ ソシアネート、m-フェニレンジイソシアネート、p-フェニレンジイソシアネート、3 , 3'ージメチルー4, 4'ージフェニルメタンジイソシアネート、4, 4'ージフェニ ルメタンジイソシアネート、3、3'ージメチルフェニレンジイソシアネート、4、4' ービフェニレンジイソシアネート、1,6-ヘキサンジイソシアネート、イソフォロンジ イソシアネート、メチレンビス(4ーシクロヘキシルイソシアネート)、2,2,4ート リメチルヘキサメチレンジイソシアネート、ビス(2ーイソシアネートエチル)フマレー ト、6-イソプロピル-1,3-フェニルジイソシアネート、4-ジフェニルプロパンジ イソシアネート、リジンジイソシアネート、水添ジフェニルメタンジイソシアネート、水 |添キシリレンジイソシアネート、テトラメチルキシリレンジイソシアネート、2,5 (又 は 6) ービス (イソシアネートメチル) ービシクロ [2.2.1] ヘプタン等が挙げられ る。これらのうち、特に、2、4-トリレンジイソシアネート、イソフォロンジイソシア ネート、キシリレンジイソシアネート、メチレンビス (4-シクロヘキシルイソシアネー ト)が好ましい。

[0027]

これらの(b)ポリイソシアネートは、単独であるいは二種類以上を組み合わせて用いることができる。

[0028]

(c) 成分の水酸基含有(メタ) アクリレートとしては、例えば2-ヒドロキシエチル (メタ) アクリレート、2-ヒドロキシプロピル (メタ) アクリレート、2-ヒドロキシプロピル (メタ) アクリレート、2-ヒドロキシブリレート、2-ヒドロキシー3-フェニルオキシプロピル (メタ) アクリレート、1,4-ブタンジオールモノ (メタ) アクリレート、2-ヒドロキシアルキル (メタ) アクリロイルフォスフェート、4-ヒドロキシシクロヘキシル (メタ) アクリレート、1,6-ヘキサンジオールモノ (メタ) アクリレート、ネオペンチルグリコールモノ (メタ) アクリレート、トリメチロールプロパンジ (メタ) アクリレート、トリメチロールエタンジ (メタ) アクリレート、ペンタエリスリトールトリ (メタ) アクリレート、ジペンタエリスリトールペンタ (メタ) アクリレート、下記式 (1) 又は (2)

[0029]

【化1】

$$CH_2 = CR^1 - COOCH_2CH(OH)CH_2 - O$$
 (2)

[0030]

(式中、 R^1 は水素原子又はメチル基を示し、nは $1\sim15$ の数を示す)で表される(メタ)アクリレート及びアルキルグリシジルエーテル、アリルグリシジルエーテル、グリシジル(メタ)アクリレートの如きグリシジル基含有化合物と、(メタ)アクリル酸との付加反応により得られる化合物等を挙げることができる。これら水酸基含有 (メタ) アクリレートのうち、特に、2-ヒドロキシエチル(メタ)アクリレート、2-ヒドロキシプロピル(メタ)アクリレート等が好ましい。

[0031]

これらの、(c)水酸基含有(メタ)アクリレート化合物は、単独であるいは、二種類以上組み合わせて用いることができる。

[0032]

本発明に用いるウレタン(メタ)アクリレートオリゴマー(A)を製造するには、(a)ポリオール由来の水酸基が残存するように原料のモル比を調整する。例えば(a 1)ポリオールが一分子中に分岐による分子鎖末端水酸基を3~6個有する場合には、その分岐による分子鎖末端水酸基が残存するように原料モル比を調整するのが好ましい。

[0033]

(A) 成分ウレタン(メタ)アクリレートは、本発明の液状硬化性樹脂組成物全量に対して $5\sim4$ 5 質量%配合されることが好ましく、 $10\sim4$ 0 質量%配合されることがさらに好ましい。 5 質量%未満では塗工性を損ねる可能性があり、 4 5 質量%を超えると硬化物のヤング率が低下する。

[0034]

本発明の液状硬化性樹脂組成物には、さらに、ジイソシアネート1モルに対して水酸基含有(メタ)アクリレート化合物2モルを反応させたウレタン(メタ)アクリレートを配合することもできる。かかるウレタン(メタ)アクリレートとしては、例えば、ヒドロキシエチル(メタ)アクリレートと2,4ートリレンジイソシアネートの反応物、ヒドロキシエチル(メタ)アクリレートと2,5(又は6)ービス(イソシアネートメチル)ービシクロ[2.2.1] ヘプタンの反応物、ヒドロキシエチル(メタ)アクリレートとイソフォロンジイソシアネートの反応物、ヒドロキシプロピル(メタ)アクリレートと2,4ートリレンジイソシアネートの反応物、ヒドロキシプロピル(メタ)アクリレートとイソフォロンジイソシアネートの反応物が挙げられる。

[0035]

本発明の液状硬化性樹脂組成物には、(B)成分として重合性単官能化合物が配合され 、当該重合性単官能化合物としては、例えばN-ビニルピロリドン、N-ビニルカプロラ クタムの如きビニル基含有ラクタム、イソボルニル(メタ)アクリレート、ボルニル(メ タ) アクリレート、トリシクロデカニル (メタ) アクリレート、ジシクロペンタニル (メ タ) アクリレートの如き脂環式構造含有(メタ) アクリレート、ベンジル(メタ) アクリ レート、4 ーブチルシクロヘキシル(メタ)アクリレート、アクリロイルモルホリン、ビ ニルイミダゾール、ビニルピリジン、2-ヒドロキシエチル(メタ)アクリレート、2-ヒドロキシプロピル (メタ) アクリレート、2-ヒドロキシブチル (メタ) アクリレート 、メチル(メタ)アクリレート、エチル(メタ)アクリレート、プロピル(メタ)アクリ レート、イソプロピル(メタ)アクリレート、ブチル(メタ)アクリレート、アミル(メ タ) アクリレート、イソブチル (メタ) アクリレート、t ーブチル (メタ) アクリレート 、ペンチル(メタ)アクリレート、イソアミル(メタ)アクリレート、ヘキシル(メタ) アクリレート、ヘプチル(メタ)アクリレート、オクチル(メタ)アクリレート、イソオ クチル(メタ) アクリレート、2-エチルヘキシル(メタ) アクリレート、ノニル(メタ) アクリレート、デシル(メタ) アクリレート、イソデシル(メタ) アクリレート、ウン デシル (メタ) アクリレート、ドデシル (メタ) アクリレート、ラウリル (メタ) アクリ レート、ステアリル(メタ)アクリレート、イソステアリル(メタ)アクリレート、テト ラヒドロフルフリル (メタ) アクリレート、ブトキシエチル (メタ) アクリレート、エト キシジエチレングリコール (メタ) アクリレート、ベンジル (メタ) アクリレート、フェ ノキシエチル(メタ)アクリレート、ポリエチレングリコールモノ(メタ)アクリレート

、ポリプロピレングリコールモノ(メタ)アクリレート、メトキシエチレングリコール(メタ)アクリレート、エトキシエチル(メタ)アクリレート、メトキシポリエチレングリコール(メタ)アクリレート、メトキシポリプロピレングリコール(メタ)アクリレート、ジアセトン(メタ)アクリルアミド、イソブトキシメチル(メタ)アクリルアミド、N,Nージメチル(メタ)アクリルアミド、1000 エーカー・110 エーカー・11

【0036】 【化2】

$$CH_2 = CR^2 - CO - (R^3O)_m - R^4$$
 (3)

[0037]

(式中、 R^2 は水素原子又はメチル基を示し、 R^3 は炭素数 $2 \sim 6$ 、好ましくは $2 \sim 4$ のアルキレン基を示し、 R^4 は水素原子又は炭素数 $1 \sim 1$ 2、好ましくは $1 \sim 9$ のアルキル基を示し、mは $0 \sim 1$ 2 、好ましくは $1 \sim 8$ の数を示す)

【0038】 【化3】

[0039]

(式中、 R^5 は水素原子又はメチル基を示し、 R^6 は炭素数 $2\sim8$ 、好ましくは $2\sim5$ のアルキレン基を示し、 R^7 は水素原子又はメチル基を示し、Pは好ましくは $1\sim4$ の数を示す。)

【0040】 【化4】

$$CH_{2} = C - C + OCHCH_{2} +$$

[0041]

(式中、 R^8 、 R^9 、 R^{10} 及び R^{11} は互いに独立に、水素原子又はメチル基であり、qは1~5の整数である)

[0042]

これら(B)単官能性化合物のうちN-ビニルピロリドン、N-ビニルカプロラクタムの如きビニル基含有ラクタム、イソボルニル(メタ)アクリレート、ラウリルアクリレート及び上記式(6)の化合物が好ましい。

[0043]

これら(B)単官能性化合物は、市販品 I B X A(大阪有機化学工業(株)社製)、アロニックスM-1 1 1、M-1 1 3、M 1 1 4、M-1 1 7、T 0 -1 2 1 0、T 0 -1 2 -1 0、T 0 -1 2 -1 0 -1 2 -1 0 -1 2 -1 0 -1 2 -1 0 -1 2 -1 0 -1 2 -1 0 -1 2 -1 0 -1 2 -1 0 -1 2 -1 3 -1 2 -1 3 -1 3 -1 3 -1 4 -1 3 -1 4 -1 5 -1 6 -1 7 -1 9

[0044]

これら(B)重合性単官能化合物の含量は、応力緩和時間の低減のため、本発明の液状硬化性樹脂組成物全体の $5\sim9$ 0 質量%が好ましく、さらに好ましくは $10\sim8$ 0 質量%である。

[0045]

本発明の液状硬化性樹脂組成物は、成分(C)重合開始剤を含有する。重合開始剤としては、熱重合開始剤又は光開始剤を用いることができる。

[0046]

本発明の液状硬化性樹脂組成物を熱硬化させる場合には、通常、過酸化物、アゾ化合物の如き熱重合開始剤が用いられる。具体的には、例えばベンゾイルパーオキサイド、tーブチルーオキシベンゾエート、アゾビスイソブチロニトリル等が挙げられる。

[0047]

また、本発明の液状硬化性樹脂組成物を光硬化させる場合には、光重合開始剤を用い、 必要に応じて、さらに光増感剤を添加するのが好ましい。ここで、光重合開始剤としては 、例えば1-ヒドロキシシクロヘキシルフェニルケトン、2,2-ジメトキシー2-フェ ニルアセトフェノン、キサントン、フルオレノン、ベンズアルデヒド、フルオレン、アン トラキノン、トリフェニルアミン、カルバゾール、3-メチルアセトフェノン、4-クロ ロベンゾフェノン、4,4'ージメトキシベンゾフェノン、4,4'ージアミノベンゾフ エノン、ミヒラーケトン、ベンゾインプロピルエーテル、ベンゾインエチルエーテル、ベ ンジルジメチルケタール、1- (4-イソプロピルフェニル) -2-ヒドロキシ-2-メ チルプロパン-1-オン、2-ヒドロキシ-2-メチル-1-フェニルプロパン-1-オ ン、チオキサントン、ジエチルチオキサントン、2-イソプロピルチオキサントン、2-クロロチオキサントン、2-メチル-1-〔4-(メチルチオ)フェニル〕-2-モルホ リノープロパンー1ーオン、2,4,6ートリメチルベンゾイルジフェニルフォスフィン オキサイド、ビスー(2,6-ジメトキシベンゾイル)-2,4,4-トリメチルペンチ ルフォフフィンオキシド; I RUGACURE184、369、651、500、907 、CGI1700、CGI1750、CGI1850、CG24-61 (以上、チバスペ シャリティーケミカルズ (株) 製);LucirinLR8728 (BASF製);Da rocure1116、1173 (以上、メルク製) ;ユベクリルP36 (UCB製) 等 が挙げられる。また、光増感剤としては、例えばトリエチルアミン、ジエチルアミン、N ーメチルジエタノールアミン、エタノールアミン、4-ジメチルアミノ安息香酸、4-ジ メチルアミノ安息香酸メチル、4-ジメチルアミノ安息香酸エチル、4-ジメチルアミノ 安息香酸イソアミル;ユベクリルP102、103、104、105 (以上、UCB製) 等が挙げられる。

[0048]

本発明の液状硬化性樹脂組成物を熱及び紫外線を併用して硬化させる場合には、前記熱重合開始剤と光重合開始剤を併用することもできる。(C)重合開始剤は、本発明の液状硬化性樹脂組成物中、0.1~10質量%、特に0.5~7質量%で配合するのが好ましい。

[0049]

本発明の液状硬化性樹脂組成物には、さらに成分(D)成分として重合性多官能化合物を配合することができる。(D)重合性多官能性化合物としては、例えばトリメチロールプロパントリ(メタ)アクリレート、トリメチロールプロパントリオキシエチル(メタ)

アクリレート、ペンタエリスリトールトリ (メタ) アクリレート、エチレングリコールジ (メタ) アクリレート、トリエチレングリコールジアクリレート、テトラエチレングリコ ールジ(メタ)アクリレート、トリシクロデカンジイルジメタノールジ(メタ)アクリレ ート、ポリエチレングリコールジ(メタ)アクリレート、1,4ーブタンジオールジ(メ タ) アクリレート、1, 6-ヘキサンジオールジ (メタ) アクリレート、ネオペンチルグ リコールジ(メタ)アクリレート、トリプロピレングリコールジ(メタ)アクリレート、 ネオペンチルグリコールジ (メタ) アクリレート、ビスフェノール A ジグリシジルエーテ ルの両末端(メタ)アクリル酸付加、ペンタエリスリトールトリ(メタ)アクリレート、 ペンタエリスリトールテトラ(メタ)アクリレート、ポリエステルジ(メタ)アクリレー ト、トリス(2-ヒドキシエチル)イソシアヌレートトリ(メタ)アクリレート、トリス (2-ヒドロキシエチル) イソシアヌレートジ (メタ) アクリレート、トリシクロデカン ジメタノールジ(メタ)アクリレート、ビスフェノールAのエチレンオキサイド又はプロ ピレンオキサイドの付加体であるジオールのジ(メタ)アクリレート、水添ビスフェノー ルAのエチレンオキサイド又はプロピレンオキサイドの付加体であるジオールのジ(メタ)アクリレート、ビスフェノールAのジグリシジルエーテルに(メタ)アクリレートを付 加させたエポキシ(メタ)アクリレート、トリエチレングリコールジビニルエーテル等が 挙げられる。

[0050]

これら(D)重合性多官能化合物のうち、トリシクロデカンジイルジメタノールジ(メタ)アクリレート、エチレンオキサイドを付加させたビスフェノールAのジ(メタ)アクリレート、トリス(2-ヒドロキシエチル)イアオシアヌレートトリ(メタ)アクリレートが好ましい。

[0051]

これら(D)重合性多官能性化合物の市販品としては、例えばユピマーUV、SA-1002(以上、三菱化学(株)社製)、アロニックスM-215、M-315、M-325、TO-1210(以上東亞合成(株)製)、GX-8345(第一工業製薬(株)製)を使用することができる。

[0052]

これらの(D) 重合性多官能化合物は、本発明の液状硬化性樹脂組成物に5~90質量%、特に10~80質量%で配合することが好ましい。5質量%未満であったり90質量%を超えると、塗布形状の変化が起き塗布が安定しない可能性がある。

[0053]

本発明の組成物には、必要に応じて本発明の液状硬化性樹脂組成物の特性を損なわない範囲で各種添加剤、例えば、酸化防止剤、着色剤、紫外線吸収剤、光安定剤、シランカップリング剤、熱重合禁止剤、レベリング剤、界面活性剤、保存安定剤、可塑剤、滑剤、溶媒、フィラー、老化防止剤、濡れ性改良剤、塗面改良剤等を配合することができる。

[0054]

なお、本発明の液状硬化性樹脂組成物は、熱及び/又は放射線によって硬化される。ここで放射線とは、赤外線、可視光線、紫外線、X線、電子線、α線、β線、γ線等をいう。

[0055]

上記のごとく調製された本発明液状硬化性樹脂組成物の硬化物の応力緩和時間は好ましくは4分未満、より好ましくは3分以内、さらに好ましくは2分以内である。応力緩和時間が4分以上では、ファイバ製造時や取り扱い時に被覆層応力を残すこととなり、特にプライマリ層中にボイドが発生したり、プライマリ層と石英ガラスに剥離が生じたりすることがある。

また、当該硬化物の23℃におけるヤング率は500MPa以上であるのが好ましい。 【実施例】

[0056]

以下に本発明を実施例により具体的に説明するが、本発明はこれら実施例に限定される 出証特2005-3012743 ものではない。実施例中、部は重量部である。

[0057]

合成 (A-1)

撹拌機を備えた反応容器に、イソホロンジイソシアネート6.651g、2,6-ジー t ーブチルーpークレゾール 0. 0 2 4 g、ジブチル錫ジラウレート 0. 0 8 g及びフェ ノチアジン 0. 008 gを仕込み、これらを撹拌しながら液温度が 10℃以下になるまで 氷冷した。ヒドロキシエチルアクリレートを液温度が20℃以下になるように制御しなが ら6.651g滴下した後、さらに、1時間撹拌して反応させた。次に数平均分子量60 00のポリプロピレントリオール(第一工業製薬(株)製 G3000)を89.763 gを加え、液温度 $70\sim75$ Cにて3時間撹拌を継続させ、残留イソシアネートが0.1質量%以下になった時を反応終了とした。この樹脂液をオリゴマーA-1とする。

[0058]

合成 (A-2)

撹拌機を備えた反応容器に、イソホロンジイソシアネート16.489g、2,6-ジ - t - ブチル- p - クレゾール 0. 0 2 4 g、ジブチル錫ジラウレート 0. 0 8 g及びフ エノチアジン0.008gを仕込み、これらを撹拌しながら液温度が10℃以下になるま で氷冷した。ヒドロキシエチルアクリレートを液温度が20℃以下になるように制御しな がら8.666g滴下した後、さらに、1時間撹拌して反応させた。次に数平均分子量2 000のテトラヒドロキシフランの開環合体ジオール (第一工業製薬 (株) 製)を74. 633gを加え、液温度70~75℃にて3時間撹拌を継続させ、残留イソシアネートが 0.1質量%以下になった時を反応終了とした。この樹脂液をオリゴマーA-2とする。

[0059]

合成 (U-1)

撹拌機を備えた反応容器に、イソホロンジイソシアネート44.726g、2,6-ジ - t - ブチル- p - クレゾール 0. 0 2 4 g、ジブチル錫ジラウレート 0. 0 8 g及びフ ェノチアジン 0. 008 gを仕込み、これらを撹拌しながら液温度が 10℃以下になるま で氷冷した。ヒドロキシエチルアクリレートを液温度が20℃以下になるように制御しな がら35.063g滴下した後、さらに、1時間撹拌して反応させた。次に数平均分子量 400のビスフェノールAのエチレンオキシド付加ジオール (日本油脂 (株) 製) を20 . 099gを加え、液温度70~75℃にて3時間撹拌を継続させ、残留イソシアネート が0.1質量%以下になった時を反応終了とした。この樹脂液をオリゴマーU-1とする

[0060]

合成 (B-1)

撹拌機を備えた反応容器に、2,4-トリレンジイソシアネート5.287g、2,6 ージー t ーブチルー p ークレゾール 0. 024g、ジブチル錫ジラウレート 0. 080g 及びフェノチアジン 0.008gを仕込み、これらを撹拌しながら液温度が 10℃以下に なるまで氷冷した。液温が20℃以下になるように制御しながらヒドロキシエチルアクリ レートを3.525g滴下した後、さらに、1時間撹拌して反応させた。次に数平均分子 量6,000のポリプロピレントリオール(第一工業製薬(株)製 G3000)を91 . 076gを加えて液温度70~75℃にて3時間撹拌を継続させ、残留インシアネート が0.1質量%以下になった時を反応終了とした。このようにして得られた樹脂液をオリ ゴマーB-1とする。

[0061]

合成 (B-2)

撹拌機を備えた反応容器に、2,4-トリレンジイソシアネート13.480g、2, 6-ジーtーブチルーpークレゾール0.024g、ジブチル錫ジラウレート0.080 g及びフェノチアジン0.008gを仕込み、これらを撹拌しながら液温度が10℃以下 になるまで氷冷した。液温が20℃以下になるように制御しながらヒドロキシエチルアク リレートを8.990g滴下した後、さらに、1時間撹拌して反応させた。次に数平均分 子量 2, 000のテトラヒドロキシフランの開環重合体(第一工業製薬(株)製)を77.420gを加えて液温度70~75 $\mathbb C$ にて3時間撹拌を継続させ、残留イソシアネートが0.1質量%以下になった時を反応終了とした。このようにして得られた樹脂液をオリゴマーB-2とする。

[0062]

合成 (U-2)

撹拌機を備えた反応容器に、2, 4-トリレンジイソシアネート42.806g、2, 6-ジーt-ブチルーp-クレゾール0.024g、ジブチル錫ジラウレート0.080g及びフェノチアジン0.008gを仕込み、これらを撹拌しながら液温度が10 $\mathbb C$ 以下になるまで氷冷した。液温が20 $\mathbb C$ 以下になるように制御しながらヒドロキシエチルアクリレートを57.082g滴下した後、液温度70~75 $\mathbb C$ にて3時間撹拌を継続させ、残留イソシアネートが0.1質量%以下になった時を反応終了とした。このようにして得られた樹脂液をオリゴマーU-2 とする。

[0063]

合成 (U-3)

撹拌機を備えた反応容器に、2, 4-トリレンジイソシアネート42. 15 g、2, 6-ジー t-ブチルーp-クレゾール0. 02 4 g、ジブチル錫ジラウレート0. 08 0 g 及びフェノチアジン0. 00 8 gを仕込み、これらを撹拌しながら液温度が10 $\mathbb C$ 以下になるまで氷冷した。液温が20 $\mathbb C$ 以下になるように制御しながらヒドロキシエチルアクリレートを43. 48 g、ヒドロキシエチルプロピルアクリレートを14. 26 g滴下した後、液温度70-75 $\mathbb C$ にて3 時間撹拌を継続させ、残留イソシアネートが0. 1 質量%以下になった時を反応終了とした。このようにして得られた樹脂液をオリゴマーU-3 とする。

[0064]

試験例

試験用フィルムの作成:250ミクロン厚のアプリケーターバーを用いてガラス板上に液状硬化性樹脂組成物を塗布し、これを空気下で1 J / cm 2 のエネルギーの紫外線で照射して硬化して試験用フィルムを得た。

[0065]

1. ヤング率測定:上記フィルムから延伸部が幅 $6 \, \text{mm}$ 、長さ $2 \, 5 \, \text{mm}$ となるように短冊状サンプルを作成して、温度 $2 \, 3 \, \mathbb{C}$ 、湿度 $5 \, 0 \, \%$ で引っ張り試験を行った。引っ張り速度は $1 \, \text{mm/min}$ で 2. $5 \, \%$ 歪みでの抗張力からヤング率を求めた。

[0066]

2. 応力緩和時間の測定:上記フィルムから 6 mm、長さ 2 5 mmの短冊状サンプルを作成した。温度 2 3 \mathbb{C} 、湿度 5 0 %で 1 0 0 0 mm/minの速度で歪み 5 %を与え、引っ張り試験機((株)島津製作所オートグラフAGS-5 0 G)のクロスヘッドを停止して応力の変化をモニターした。初期の応力の 3 7 %に応力が低下する時間を応力緩和時間とした。

[0067]

3. プライマリ材中の欠損発生観察:

3-1. 一次被覆材の調製:

撹拌機を備えた反応容器に、2, 4-トリレンジイソシアネート6. 6部、2, 6-ジーt-ブチルーp-クレゾール0. 015部、ジブチル錫ジラウレート0. 48部、フェノチアジン0. 005部及び IBXA(大阪有機化学工業製)16. 2部を仕込み、これらを撹拌しながら液温度が10 $\mathbb C$ 以下になるまで氷冷した。ヒドロキシエチルアクリレートを液温度が20 $\mathbb C$ 以下になるように制御しながら2. 9部滴下した後、さらに、1時間撹拌して反応させた。次に、数平均分子量2, 000 ポリテトラメチレングリコール(三菱化学(株)製)50. 0部を加え、液温度50 \sim 60 $\mathbb C$ にて4時間撹拌を継続させ、残留イソシアネートが0. 1質量%以下になった時を反応終了とした。これに、イソボニルアクリレート(ローム・アンド・ハースジャパン(株)製)10. 8部、ビニルカプロラクタム4. 88部、ラウリルアクリレート5. 6部及び Irganox1035 (チバガ

イギー製) 0.2 部加え、液温度 $40\sim50$ \mathbb{C} にて 30 分撹拌した。その後、 $30\sim40$ \mathbb{C} に制御しながらジエチルアミン 0.1 部を添加して 30 分撹拌し、さらに、液温度を $50\sim60$ \mathbb{C} に制御しながら、ビスー(2, 6 - メトキシベンゾイル) -2, 4, 4 - トリメチルペンチルフォスフィンオキシド 1 部及び 1 部加え、均一透明な液体となるまで撹拌した。この手法により一次被覆材を得た。

[0068]

3-2. 線引き:

光ファイバ線引き装置(吉田工業製)を使用して、ガラスファイバ上に一次被覆材を塗 布硬化したのちに、本発明の実施例の組成物、及び、比較例の組成物を塗布した。

光ファイバの線引き条件は以下のようにした。光ファイバの線径は、ガラスファイバは直径 125μ mであったが、これに上述の一次被覆材を塗布硬化し直径が 200μ mになるように調整した。さらに形成された一次被覆材の上に、実施例又は比較例の組成物を塗布し、硬化した時点で 250μ mになるように調節して塗布した。光ファイバの線引き速度は、紫外線照射装置は ORC製UVランプ、SMX3.5kwを使用した。塗布性の評価は光ファイバの線速を 1, 000 m/minとした。

[0069]

3-3. 欠損発生観察:

上記のファイバを60℃下の温水に72時間浸漬した後、顕微鏡観察を行い、プライマリ材中にボイドが発生するか、又は、プライマリ材とガラスファイバが剥離しているかどうか目視で判断した。

[0070]

判定:

ヤング率が500MPa以上、応力緩和速度が4分未満であり、かつ、欠損観察で欠損がないことで合格とした。

[0071]

【表1】

	大学·	11111						
	一天應例工	一 芙施例 2	一 実施極3	一 上 整 個 1	予特短い	つ対能を	L MARKET	11. 44. 1-1
オリゴマー				104407		七数別の	冗較例 4	兄数例5
A-1	32.00		37 50	74 00				
A - 2			00.10	14.00				
					32, 00			
1-0	42.00				49.00			
B-1		48.40			00 3 ‡	6		
B-2		10. 10				62. 90		
U-2		14 50					50, 40	37.50
11-3		14. 30					12.50	
٠			34. 70					37 70
ーナノマー								
インボニルアクリレート	9, 45	17 //9	00 96	74	Ļ		,	
Nーゲールカプロラクタ		77	76.07	9. 40	9. 45	17. 42	17. 42	26.92
ひんつつ こうつう・		8. 7.1		•		8 71	8 71	
SA1002"	1.93	7.74		1 03	1 09	1		
バスコート#700 ²	19.30	l		10.00	1. 30	1. 14	(. (4	
2 C C C C C C C C C C C C C C C C C C C	20.00			19. 30	19.30			-
isacule 184"	2. 99	2.91	2.99	2.99	2, 99	2. 91	9 01	000
<u> </u>	0.29	0.30	0. 29	0 00	06.0	10.00	100	66.77
			3	0.40	67.0	U. 3U	0.30	0. 29

1) 三菱化学 (株) 製、3) 大阪有機化学工業 (株) 製、3) チバスペシャリティーケミカルズ (株) 製、4) 住友化学 (株) 製

[0072]

【表2】

	実施例1	実施例2	実施例3	比較例1	比較例2	比較例3	比較例 4	ア整価の
イン、 エが、 であ、						0 F 4 8 21 - 1	1 [/\\]	C [// X+n/
ドノク 争(MPA)	510	570	009	300	. 002	330	700	USX
								000
心刀核和時間(分)	I. 8	1.4	1.8	1	4.2	× 0	7 7	6 1
					1	•	7.	ن. ن
ファイバ欠損	ない	なし	なし	なし	₩ ₩	7-1-4	¥	\$4 4
						6	3	3
判定	~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~	合格	合格	不合格	不合格	不合格	不合故	不会按
					<u>.</u>	I I	<u> </u>	

[0073]

上記の表1及び表2のように、実施例では本発明の樹脂組成物であって応力緩和速度が速く、かつセカンダリ材として十分なヤング率を示し、その結果プライマリ材にボイドが発生したり、また、プライマリ材と石英ガラスが剥離するといった欠損が発生しないことがわかる。

【書類名】要約書

【要約】

【課題】 特にセカンダリ材の如き保護膜としての従来の特性を有していて、なおかつ、 硬化膜中に残留応力を生じにくく、外部からの負荷を吸収しやすい硬化層を形成する液状 硬化性樹脂組成物の提供。

【解決手段】 次の成分(A)、(B)及び(C):

(A) 分岐構造を有しその分岐による各分子鎖(以下、側鎖とする)の末端に水酸基を有し、側鎖の数平均分子量が500~2000であるポリオールと、ポリインシアネートと、水酸基含有(メタ)アクリレートとから得られるウレタン(メタ)アクリレートオリゴマーであって、当該ポリオール由来の水酸基が残存しているウレタン(メタ)アクリレートオリゴマー 5~45質量%、

(B) 重合性単官能化合物

5~90質量%

(C) 重合開始剤

0.1~10質量%

を含有する液状硬化性樹脂組成物。

【選択図】 なし

ページ: 1/E

認定 · 付加情報

特許出願の番号

特願2004-084054

受付番号

5 0 4 0 0 4 7 4 8 1 6

書類名

特許願

担当官

第八担当上席

0097

作成日

平成16年 3月24日

<認定情報・付加情報>

【提出日】

平成16年 3月23日

特願2004-084054

出願人履歴情報

識別番号

[000004178]

1. 変更年月日 [変更理由]

2003年 9月 1日 名称変更

住所氏名

東京都中央区築地五丁目6番10号

J S R 株式会社

特願2004-084054

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号

[303043450]

1. 変更年月日

2003年 7月31日

[変更理由]

新規登録

住 所 オランダ国 6411 テーエー ヘールレン ヘット オー

フェルローン

氏 名

デーエスエム アイピー アセット ビー ヴィ